Supplemento ordinario alla “Gazzetta Ufficiale” n. 108 dell’11 maggio 2001 - Serie generale

Spediz. abb. post. 45% - art. 2, comma 20/b
Legge 23-12-1996, n. 662 - Filiale di Roma

DELLA REPUBBLICA ITALIANA

PARTE PRIMA **Roma - Venerdì, 11 maggio 2001** SI PUBBLICA TUTTI I GIORNI NON FESTIVI

DIREZIONE E REDAZIONE PRESSO IL MINISTERO DELLA GIUSTIZIA - UFFICIO PUBBLICAZIONE LEGGI E DECRETI - VIA ARENULA 70 - 00100 ROMA
AMMINISTRAZIONE PRESSO L’ISTITUTO POLIGRAFICO E ZECCA DELLO STATO - LIBRERIA DELLO STATO - PIAZZA G. VERDI 10 - 00100 ROMA - CENTRALINO 06 85081

N. 114

MINISTERO DELLA SANITÀ

DECRETO 26 febbraio 2001.

Recepimento della direttiva 2000/63/CE della Commissione del 5 ottobre 2000 che modifica la direttiva 96/77/CE che stabilisce i requisiti di purezza specifici per gli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti.

SOMMARIO

MINISTERO DELLA SANITÀ

DECRETI, DELIBERE E ORDINANZE MINISTERIALI

MINISTERO DELLA SANITÀ

DECRETO 26 febbraio 2001.

Recepimento della direttiva 2000/63/CE della Commissione del 5 ottobre 2000 che modifica la direttiva 96/77/CE che stabilisce i requisiti di purezza specifici per gli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti.

IL MINISTRO DELLA SANITÀ

Visti gli articoli 5, lettera g) e 22 della legge 30 aprile 1962, n. 283;

Visto l'articolo 20 della legge 16 aprile 1987, n. 183;

Visto il decreto ministeriale 4 agosto 1997, n. 356 riguardante i requisiti di purezza specifici degli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti, così come modificato dal decreto ministeriale 16 giugno 1999, pubblicato nel Supplemento ordinario alla *Gazzetta Ufficiale* n. 261 del 6 novembre 1999;

Visto il decreto ministeriale 27 febbraio 1996, n. 209, concernente la disciplina degli additivi alimentari consentiti nella preparazione e per la conservazione delle sostanze alimentari in attuazione delle direttive n. 94/34/CE, n. 94/35/CE, n. 94/36/CE, n. 95/2/CE e n. 95/31/CE, modificato da ultimo con il decreto 10 marzo 2000, n. 183;

Vista la direttiva 2000/63/CE della Commissione del 5 ottobre 2000 recante modifica della direttiva 96/77/CE della Commissione che stabilisce i requisiti di purezza specifici per gli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti;

Ritenuto di dover procedere al recepimento della direttiva sopracitata;

Sentito il Consiglio Superiore di Sanità che si è espresso nella seduta del 29/30 gennaio 2001;

Decreta:

Art. 1.

1. Il decreto ministeriale 4 agosto 1997, n. 356, come modificato dal decreto 16 giugno 1999 pubblicato nel Supplemento ordinario n. 193 alla *Gazzetta Ufficiale* n. 261 del 6 novembre 1999, è modificato come segue:

a) i requisiti di purezza dell'additivo E 320 butilidrossianisolo (BHA) riportati nell'allegato II sono sostituiti da quelli riportati nell'allegato *B* del presente decreto;

b) all'allegato I sono aggiunte, in fine, le sostanze riportate nell'allegato *A* del presente decreto;

c) all'allegato II sono inseriti, in fine, i requisiti di purezza specifici riportati nell'allegato *B* del presente decreto.

2. Gli additivi alimentari di cui all'allegato B immessi in commercio o etichettati prima del 31 marzo 2001, non conformi alle disposizioni del presente decreto, possono essere commercializzati fino allo smaltimento delle scorte.

3. Sono abrogate le disposizioni del decreto del Ministro della sanità 31 marzo 1965, pubblicato nel Supplemento ordinario alla *Gazzetta Ufficiale* n. 101 del 22 aprile 1965, modificato da ultimo con il decreto 15 maggio 1995, n. 283, 3 maggio 1971, pubblicato nella *Gazzetta Ufficiale* n. 153 del 18 maggio 1971, 27 febbraio 1996, n. 209, relative ai requisiti di purezza specifici degli additivi alimentari elencati nell'allegato *A* del presente decreto, nonché quelle del decreto ministeriale 4 agosto 1997, n. 356, limitatamente all'additivo E320 butilidrossianisolo (BHA).

Il presente decreto sarà trasmesso alla Corte dei conti per la registrazione e sarà pubblicato nella *Gazzetta Ufficiale* della Repubblica italiana.

Roma, 26 febbraio 2001

Il Ministro: VERONESI

Registrato alla Corte dei Conti il 16 marzo 2001
Ufficio di controllo preventivo sui Ministeri dei servizi e dei beni culturali
Registro n. 1 Sanità, foglio n. 207

ALLEGATO *A*

Polietilenglicole 6000
E 296 Acido malico
E 297 Acido fumarico
E 343 (i) Fosfato di magnesio
E 343 (ii) Fosfato di dimagnesio
E 350 (i) Malato di sodio
E 350 (ii) Malato acido di sodio
E351 Malato di potassio
E 352 (i) Malato di calcio
E 352 (ii) Malato acido di calcio
E 355 Acido adipico
E 363 Acido succinico
E 380 Citrato triammonico
E 452 (iii) Polifosfato di sodio e calcio
E 459 Beta-ciclodestrine
E 468 Carbossimetilcellulosa sodica reticolata
E 469 Carbossimetilcellulosa idrolizzata enzimaticamente
E 500 (i) Carbonato di sodio
E 500 (ii) Carbonato acido di sodio
E 500 (iii) Sesquicarbonato di sodio
E 501 (i) Carbonato di potassio
E 501 (ii) Carbonato acido di potassio
E 503 (i) Carbonato d'ammonio
E 503 (ii) Carbonato acido d'ammonio
E 507 Acido cloridrico
E 509 Cloruro di calcio
E 511 Cloruro di magnesio
E 512 Cloruro stannoso

E 513 Acido solforico

E 514 (i) Solfato di sodio

E 514 (ii) Solfato acido di sodio

E 515 (i) Solfato di potassio

E 515 (ii) Solfato acido di potassio

E 516 Solfato di calcio

E 517 Solfato d'ammonio

E 520 Solfato d'alluminio

E 521 Solfato di alluminio e sodio

E 522 Solfato di alluminio e potassio

E 523 Solfato di alluminio ed ammonio

E 524 Idrossido di sodio

E 525 Idrossido di potassio

E 526 Idrossido di calcio

E 527 Idrossido d'ammonio

E 528 Idrossido di magnesio

E 529 Ossido di calcio

E 530 Ossido di magnesio

E 535 Ferrocianuro di sodio

E 536 Ferrocianuro di potassio

E 538 Ferrocianuro di calcio

E 541 Fosfato acido di sodio ed alluminio

E 551 Biossido di silicio

E 552 Silicato di calcio

E 553a (i) Silicato di magnesio

E 553a (ii) Trisilicato di magnesio

E 570 Acidi grassi

E 574 Acido gluconico

E 575 Gluconedeltalattone

E 576 Gluconato di sodio

E 577 Gluconato di potassio

E 578 Gluconato di calcio

E 640 Glicina e suo sale di sodio

E 900 Dimetilpolisilossano

E 901 Cera d'api

E 902 Cera di candelilla

E 903 Cera di carnauba

E 904 Gommalacca

E 920 L-Cisteina

E 927b Carbammide

E 938 Argon

E 939 Elio

E 941 Azoto

E 942 Protossido di azoto

E 948 Ossigeno

E 999 Estratto di quillaia

E 1103 Invertasi

E 1200 Polidestrosio

E 1404 Amido ossidato

E 1410 Fosfato di monoamido

E 1412 Fosfato di diamido

E 1413 Fosfato di diamido fosfatato

E 1414 Fosfato di diamido acetilato

E 1420 Amido acetilato

E 1422 Adipato di diamido acetilato

E 1440 Amido idrossipropilato

E 1442 Fosfato di diamido idrossipropilato

E 1450 Ottenilsuccinato di amido e sodio

E 1451 Amido acetilato ossidato

E 1505 Citrato di trietile

E 1518 Triacetato di glicerile

E 1520 1,2-Propandiolo

ALLEGATO *B*

E 320 BUTILIDROSSIANISOLO (BHA)

Sinonimi	BHA, idrossianisolobutilato
Definizione	
Denominazioni chimiche	3-ter-butil-4-idrossianisolo Miscela di 2-ter-butil-4-idrossianisolo e 3-ter-butil-4-idrossianisolo
EINECS	246-563-8
Formula chimica	$C_{11}H_{16}O_2$
Peso molecolare	180,25
Tenore	Non meno del 98,5 % di $C_{11}H_{16}O_2$ e non meno dell'85 % di isomero 3-ter-butil-4-idrossianisolo
Descrizione	Cristalli bianchi o leggermente gialiastri o solido di consistenza cerosa con un lieve odore aromatico
Identificazione	
A. Solubilità	Insolubile in acqua, facilmente solubile in etanolo
B. Intervallo di fusione	48 °C — 63 °C
C. Reazione cromatica	Positiva per i gruppi fenolici
Purezza	
Ceneri solfatate	Non più dello 0,05 % dopo calcinazione a 800 ± 25 °C
Impurezze fenoliche	Non più dello 0,5 %
Assorbimento specifico $E^{1\%}_{1cm}$	$E^{1\%}_{1cm}$ (290 nm) non meno di 190 e non più di 210
Assorbimento specifico $E^{1\%}_{1cm}$	$E^{1\%}_{1cm}$ (228 nm) non meno di 326 e non più di 345
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg.

-POLIETILENGLICOLE 6000

Sinonimi	PEG 6000 Macrogol 6000
Definizione	Il polietilenglicole 6000 è una miscela di polimeri con formula generale $H-(OCH_2-CH)-OH$ corrispondente a un peso molecolare relativa media di circa 6 000.
Formula chimica	$(C_2H_4O)_n\ H_2O$ (n = numero di unità di ossido di etilene, circa 140 corrispondenti a un peso molecolare di 6 000)
Peso molecolare	5 600-7 000
Tenore	Non meno del 90,0 % e non più del 110,0 %
Descrizione	Solido bianco o biancastro con aspetto ceroso o simile a paraffina
Identificazione	
A. Solubilità	Molto solubile in acqua e in cloruro di metilene Praticamente insolubile in alcool, in etere, in oli, grassi e minerali
B. Intervallo di fusione	55 °C-61 °C
Purezza	
Viscosità	0,220-0,275 $kgm^{-1}\ s^{-1}$ a 20 °C
Indice di ossidrile	16-22
Ceneri solfatate	Non più dello 0,2 %
Ossido di etilene	Non più di 1 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 296 ACIDO MALICO

Sinonimi	Acido DL-malico, acido di mele
Definizione	
Denominazione chimica	Acido DL-malico, acido idrossibutandioico, acido idrossisuccinico
EINECS	230-022-8
Formula chimica	$C_4H_6O_5$
Peso molecolare	134,09
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Polvere cristallina o granuli di colore bianco o biancastro

Identificazione	
A. Intervallo di fusione 127 °C-132 °C	
B. Saggio positivo per malato	
C. Le soluzioni di questa sostanza, in tutte le concentrazioni, non mostrano attività ottica	
Purezza	
Ceneri solfatate	Non più dello 0,1 %
Acido fumarico	Non più dell'1,0 %
Acido maleico	Non più dello 0,05 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 297 ACIDO FUMARICO

Definizione	
Denominazione chimica	Acido trans-butenedioico, acido trans-1,2-etilene-bicarbossilico
EINECS	203-743-0
Formula chimica	$C_4H_4O_4$
Peso molecolare	116,07
Tenore	Non meno del 99,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere cristallina o granuli di colore bianco
Identificazione	
A. Intervallo di fusione	286 °C-302 °C (capillare chiuso, riscaldamento rapido)
B. Saggi positivi per doppi legami e per acido 1,2-bicarbossilico	
C. pH di una soluzione allo 0,05 % a 25 °C	3,0-3,2
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,5 % (120 °C, 4 h)
Ceneri solfatate	Non più dello 0,1 %
Acido maleico	Non più dello 0,1 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 343 (i) FOSFATO DI MAGNESIO

Sinonimi	Diidrogeno fosfato di magnesio Fosfato di magnesio monobasico Ortofosfato monomagnesico
Definizione	
Denominazione chimica	Diidrogeno monofosfato monomagnesico
EINECS	236-004-6
Formula chimica	$Mg(H_2PO_4)_2 \cdot nH_2O$ (dove n = da 0 a 4)
Peso molecolare	218,30 (anidro)
Tenore	Non meno di 51,0 % dopo combustione
Descrizione	Polvere cristallina bianca inodore, leggermente solubile in acqua
Identificazione	
A. Saggi positivi per magnesio e fosfati	
B. Contenuto di MgO	Non meno del 21,5 % dopo combustione
Purezza	
Fluoruro	Non più di 10 mg/kg (come fluoro)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 4 mg/kg
Cadmio	Non più di 1 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 343 (ii) FOSFATO DI DIMAGNESIO

Sinonimi	Fosfato di magnesio dibasico Ortofosfato bimagnesico
Definizione	
Denominazione chimica	Monoidrogeno monofosfato bimagnesico
EINECS	231-823-5
Formula chimica	$MgHPO_4 \cdot nH_2O$ (dove n = 0-3)
Peso molecolare	120,30 (anidro)
Tenore	Non meno di 96 % dopo combustione
Descrizione	Polvere cristallina bianca inodore, leggermente solubile in acqua

Identificazione	
A. Saggi positivi per magnesio e fosfati	
B. Contenuto in MgO:	Non meno del 33,0 % calcolato su base anidra
Purezza	
Fluoruro	Non più di 10 mg/kg (come fluoro)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 4 mg/kg
Cadmio	Non più di 1 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 350 (i) MALATO DI SODIO

Sinonimi	Sale sodico dell'acido malico, sodio malato
Definizione	
Denominazione chimica	Disodio DL-malato, sale disodico dell'acido idrossibutandioico
Formula chimica	Emiidrato: $C_4H_4Na_2O_5 \cdot {}^1/_2\ H_2O$ Triidrato: $C_4H_4Na_2O_5 \cdot 3H_2O$
Peso molecolare	Emiidrato: 187,05 Triidrato: 232,10
Tenore	Non meno del 98,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere cristallina o grumi di colore bianco
Identificazione	
A. Saggi positivi per acido 1,2-dicarbossilico e sodio	
B. Formazione di azocoloranti	Positiva
C. Solubilità	Facilmente solubile in acqua
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 7,0 % (130 °C, 4 h) per l'emiidrato, o il 20,5 %-23,5 % (130 °C, 4 h) per il triidrato
Alcalinità	Non più dello 0,2 % (come Na_2CO_3)
Acido fumarico	Non più dell'1,0 %
Acido maleico	Non più dello 0,05 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 350 (ii) MALATO ACIDO DI SODIO

Sinonimi	Sale monosodico dell'acido DL-malico
Definizione	
Denominazione chimica	Monosodio DL-malato, monosodio 2-DL-idrossi-succinato
Formula chimica	$C_4H_5NaO_5$
Peso molecolare	156,07
Tenore	Non meno del 99,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per acido 1,2-bicarbossilico e sodio	
B. Formazione di azocoloranti	Positiva
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 2,0 % (110 °C, 3 h)
Acido maleico	Non più dello 0,05 %
Acido fumarico	Non più dell'1,0 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 351 MALATO DI POTASSIO

Sinonimi	Sale potassico dell'acido malico
Definizione	
Denominazione chimica	Bipotassio DL-malato, sale bipotassico dell'acido idrossibutandioico
Formula chimica	$C_4H_4K_2O_5$
Peso molecolare	210,27
Tenore	Non meno del 59,5 %
Descrizione	Soluzione acquosa incolore o quasi incolore
Identificazione	
A. Saggi positivi per acido 1,2-bicarbossilico e potassio	
B. Formazione di azocoloranti	Positiva

Purezza	
Alcalinità	Non più dello 0,2 % come K_2CO_3
Acido fumarico	Non più dell'1,0 %
Acido maleico	Non più dello 0,05 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 352 (i) MALATO DI CALCIO

Sinonimi	Sale calcico dell'acido malico
Definizione	
Denominazione chimica	calcio DL-malato, calcio-α-idrossisuccinato, sale di calcio dell'acido idrossibutandioico
Formula chimica	$C_4H_5CaO_5$
Peso molecolare	172,14
Tenore	Non meno del 97,5 % su base anidra
Descrizione	Polvere bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per malato, acido 1,2-dicarbossilico e calcio	
B. Formazione di azocoloranti	Positiva
C. Solubilità	Leggermente solubile in acqua
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 2 % (100 °C, 3 h)
Alcalinità	Non più dello 0,2 % (come $CaCO_3$)
Acido maleico	Non più dello 0,05 %
Acido fumarico	Non più dell'1,0 %
Fluoruro	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 352 (ii) MALATO ACIDO DI CALCIO

Sinonimi	Sale monocalcico dell'acido DL-malico
Definizione	
Denominazione chimica	monocalcio DL-malato, monocalcio 2-DL-idrossisuccinato
Formula chimica	$(C_4H_5O_5)_2Ca$Peso molecolare306,24
Tenore	Non meno del 97,5 % su base anidra
Descrizione	Polvere bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per acido 1,2-bicarbossilico e calcio	
B. Formazione di azocoloranti	Positiva
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 2,0 % (110 °C, 3 h)
Acido maleico	Non più dello 0,05 %
Acido fumarico	Non più dell'1,0 %
Fluoruro	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 355 ACIDO ADIPICO

Definizione	
Denominazione chimica	Acido esandioico, acido 1,4-butandicarbossilico
EINECS	204-673-3
Formula chimica	$C_6H_{10}O_4$
Peso molecolare	146,14
Tenore	Non meno del 99,6 %
Descrizione	Cristalli o polvere cristallina di colore bianco, inodore
Identificazione	
A. Intervallo di fusione	151,5 °C-154,0 °C
B. Solubilità	Leggermente solubile in acqua. Facilmente solubile in etanolo

Purezza	
Acqua	Non più dello 0,2 % (Karl Fischer)
Ceneri solfatate	Non più di 20 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 363 ACIDO SUCCINICO

Definizione	
Denominazione chimica	Acido butandioico
EINECS	203-740-4
Formula chimica	$C_4H_6O_4$
Peso molecolare	118,09
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Cristalli inodori, incolori o bianchi
Identificazione	
A. Intervallo di fusione	185,0 °C - 190,0 °C
Purezza	
Residuo alla combustione	Non più dello 0,025 % (800 °C, 15 min.)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 380 CITRATO TRIAMMONICO

Sinonimi	Ammonio citrato tribasico
Definizione	
Denominazione chimica	Sale di triammonio dell'acido 2-idrossipropan-1,2,3-tricarbossilico
EINECS	222-394-5
Formula chimica	$C_6H_{17}N_3O_7$
Peso molecolare	243,22
Tenore	Non meno del 97,0 %
Descrizione	Cristalli o polvere di colore da bianco a bianco sporco

Identificazione	
A. Saggi positivi per ammonio e citrato	
B. Solubilità	Facilmente solubile in acqua
Purezza	
Ossalato	Non più dello 0,04 % (come acido ossalico)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 452(iii) POLIFOSFATO DI SODIO E CALCIO

Sinonimo	Polifosfato di sodio e calcio
Definizione	
Denominazione chimica	Polifosfato di sodio e calcio
EINECS	233-782-9
Formula chimica	$(NaPO_3)_n$ CaO dove n è solitamente 5
Tenore	Non meno del 61 % e non più del 69 % come P_2O_5
Descrizione	Cristalli vitrei bianchi, sfere
Identificazione	
A. pH di un impasto all'1 % m/m	Circa 5 - 7
B. Contenuto di CaO	7 - 15 % m/m
Purezza	
Fluoruro	Non più di 10 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 4 mg/kg
Cadmio	Non più di 1 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 459 BETA-CICLODESTRINA

Definizione	La beta-ciclodestrina è un saccaride ciclico non riducente formato da sette unità di D-glucopiranosile con legame α-1,4. Il prodotto si crea per l'azione dell'enzima cicloglicosiltransferasi (CGTasi) ottenuto da *Bacillus circulans* su amido parzialmente idrolizzato
Denominazione chimica	Cicloeptaamilosio
EINECS	231-493-2
Formula chimica	$(C_6H_{10}O_5)_7$

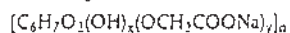
Peso molecolare	1 135
Tenore	Non meno del 98,0 % di $(C_6H_{10}O_5)_7$ su base anidra
Descrizione	Solido cristallino bianco o quasi bianco, praticamente inodore
Identificazione	
A. Solubilità	Poco solubile in acqua; facilmente solubile in acqua calda; leggermente solubile in etanolo
B. Potere rotatorio specifico	$[\alpha]^{25}_D$: da +160° a +164° (soluzione all'1 %)
C. Spettro di assorbimento infrarosso	Lo spettro di assorbimento infrarosso di una dispersione di bromuro di potassio della sostanza di prova corrisponde a quella di uno standard di riferimento
Purezza	
Acqua	Non più del 14 % (metodo di Karl Fischer)
Altre ciclodestrine	Non più del 2 % su base anidra
Solventi residui (toluene e tricloroetilene)	Non più di 1 mg/kg per ciascun solvente
Sostanze riducenti (come il glucosio)	Non più dell'1 %
Ceneri solfatate	Non più dello 0,1 %
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 1 mg/kg

E 468 CARBOSSIMETILCELLULOSA SODICA RETICOLATA

Sinonimi	Carbossimetilcellulosa reticolata CMC reticolata CMC di sodio reticolata Gomma di cellulosa reticolata
Definizione	La carbossimetilcelulosa sodica reticolata è il sale sodico della cellulosa parzialmente O-carbossimetilata reticolata termicamente
Denominazione chimica	Sale sodico dell'etere carbossimetilico reticolato della cellulosa
Formula chimica	I polimeri contengono unità di anidroglucosi sostituiti con la seguente formula generale: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$ dove R_1, R_2 e R_3 possono essere: — H — CH_2COONa — CH_2COOH
Descrizione	Polvere lievemente igroscopica, di colore bianco o bianco sporco, inodore

Identificazione	
A.	Agitare 1 g con 100 ml di una soluzione contenente 4 mg/kg di blu di metilene e lasciar riposare. La sostanza da esaminare assorbe il blu di metilene e forma una massa blu fibrosa
B.	Agitare 1 g con 50 ml di acqua. Trasferire 1 ml della miscela in una provetta, aggiungere 1 ml di acqua e 0,05 ml di soluzione di 40 g/l di alfa-naftolo in metanolo, preparata di fresco. Inclinare la provetta e introdurre con cautela lungo la parete della provetta 2 ml di acido solforico in modo da formare uno strato sottostante. Nell'interfaccia si manifesta un colore rosso violetto
C.	Saggio positivo per sodio
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 6 % (105 °C, 3h)
Sostanze solubili in acqua	Non più del 10 %
Grado di sostituzione	Non meno di 0,2 e non più di 1,5 gruppi carbossimetilici per unità di anidroglucosi
pH di una soluzione all'1 %	Non meno di 5,0 e non più di 7,0
Contenuto di sodio glycolate	Non più di 12,4 % su base anidra
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Cadmio	Non più di 1 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 469 CARBOSSIMETILCELLULOSA IDROLIZZATA ENZIMATICAMENTE

Sinonimi	Carbossimetilcellulosa idrolizzata enzimaticamente
Definizione	La carbossimetilcellulosa idrolizzata enzimaticamente si ottiene dalla carbossimetilcellulosa per digestione enzimatica con una cellulasi prodotta dal *Trichoderma longibrachiatum* (precedentemente detto *T. reesei*)
Denominazione chimica	Carbossimetilcellulosa sodica parzialmente idrolizzata mediante enzimi
Formula chimica	I sali sodici dei polimeri contengono unità di anidroglucosio sostituiti aventi la seguente formula generale: $[C_6H_7O_2(OH)_x(OCH_2COONa)_y]_n$ dove n è il grado di polimerizzazione x = 1,50 - 2,80 y = 0,2 - 1,50 x + y = 3,0 (y = grado di sostituzione)
Peso formula	178,14 dove y = 0,20 282,18 dove y = 1,50 Macromolecole: non meno di 800 (n = circa 4)

Tenore	Non meno del 99,5 %, compresi mono- e disaccaridi, su base essiccata
Descrizione	Polvere fibrosa o granulare leggermente igroscopica, inodore, bianca o lievemente giallastra o grigiastra
Identificazione	
A. Solubilità	Solubile in acqua, insolubile in etanolo
B. Prova della schiuma	Agitare vigorosamente una soluzione allo 0,1 % del campione: non deve formarsi uno strato di schiuma. Questa prova permette di distinguere la carbossimetilcellulosa di sodio, idrolizzata o meno, dagli altri eteri di cellulosa e dagli alginati e dalle gomme naturali
C. Formazione di precipitato	A 5 ml di una soluzione allo 0,5 % del campione, aggiungere 5 ml di una soluzione al 5 % di solfato di rame oppure di solfato di alluminio. Si forma un precipitato. Questa prova permette di distinguere la carbossimetilcellulosa di sodio, idrolizzata o meno, dagli altri eteri di cellulosa e da gelatina, farina di semi di carruba e gomma adragante
D. Reazione cromatica	Aggiungere 0,5 g del campione in polvere a 50 ml di acqua e mescolare fino ad ottenere una dispersione uniforme. Continuare a mescolare fino ad ottenere una soluzione limpida. In una piccola provetta, diluire 1 ml della soluzione con uguale volume d'acqua e aggiungere 5 gocce di 1-naftolo TS. Inclinare la provetta e introdurre con cautela lungo la parete della provetta 2 ml di acido solforico in modo da formare uno strato sottostante. Nell'interfaccia si manifesta un colore rosso porpora
E. Viscosità (60 % di solidi)	Non meno di 2,500 $kgm^{-1}s^{-1}$ (a 25 °C) corrispondente a un peso molecolare medio di 5 000 D
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 12 % (105 °C a peso costante)
Grado di sostituzione	Non meno di 0,2 e non più di 1,5 gruppi carbossimetilici per unità di anidroglucosio su base essiccata
pH di una soluzione colloidale all'1 %	Non meno di 6,0 e non più di 8,5
Cloruro di sodio e glicolato di sodioglycolate	Non più dello 0,5 % singolarmente o in combinazione
Attività enzimale residua	Saggi positivi. Non si verificano alterazioni della viscosità della soluzione in esame che indicano idrolisi della carbossimetilcellulosa di sodio
Piombo	Non più di 3 mg/kg

E 500 (i) CARBONATO DI SODIO

Sinonimi	Soda
Definizione	
Denominazione chimica	Carbonato di sodio
EINECS	207-838-8
Formula chimica	$Na_2CO_3 \cdot nH_2O$ (n = 0, 1 o 10)
Peso molecolare	106,00 (anidro)
Tenore	Non meno del 99 % di Na_2CO_3 su base anidra
Descrizione	Cristalli incolori o polvere cristallina o polvere granulare bianca La forma anidra è igroscopica, il decaidrato è efflorescente

Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio e carbonato	
B. Solubilità	Facilmente solubile in acqua. Insolubile in etanolo
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 2 % (anidro), 15 % (monoidrato) o 55-65 % (decaidrato) (da 70 °C salendo gradualmente a 300 °C, fino a peso costante)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 500 (ii) CARBONATO ACIDO DI SODIO

Sinonimi	Bicarbonato di sodio, carbonato acido di sodio Bicarbonato di soda
Definizione	
Denominazione chimica	Idrogenocarbonato di sodio
EINECS	205-633-8
Formula chimica	$NaHCO_3$
Peso molecolare	84,01
Tenore	Non meno del 99 % su base anidra
Descrizione	Masse cristalline o polvere cristallina incolori o bianche
Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio e carbonato	
B. pH di una soluzione all'1 %	8,0-8,6
C. Solubilità	Solubile in acqua. Insolubile in etanolo
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,25 % (su gel di silice, 4h)
Sali di ammonio	Dopo riscaldamento non si individua odore di ammoniaca
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 500 (iii) SESQUICARBONATO DI SODIO

Definizione	
Denominazione chimica	Sodio monoidrogeno bicarbonato
EINECS	208-580-9
Formula chimica	$Na_2(CO)_3 \cdot NaHCO_3 \cdot 2H_2O$
Peso molecolare	226,03
Tenore	Compreso fra 35,0 e 38,6 % di $NaHCO_3$ e fra 46,4 e 50,0 % di Na_2CO_3
Descrizione	Scaglie, cristalli o polvere cristallina di colore bianco
Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio e carbonato	
B. Solubilità	Facilmente solubile in acqua
Purezza	
Cloruro di sodio	Non più dello 0,5 %
Ferro	Non più di 20 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 501(i) CARBONATO DI POTASSIO

Sinonimi	Potassa
Definizione	
Denominazione chimica	Carbonato di potassio
EINECS	209-529-3
Formula chimica	$K_2CO_3 \cdot nH_2O$ (n = 0 o 1,5)
Peso molecolare	138,21 (anidro)
Tenore	Non meno del 99,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere bianca molto deliquescente L'idrato si presenta in cristalli o granuli traslucidi, bianchi e piccoli
Identificazione	
A. Saggi positivi per potassio e carbonato	
B. Solubilità	Molto solubile in acqua. Insolubile in etanolo

Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 5 % (anidro) o 18 % (idrato) (180 °C, 4h)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 501(ii) CARBONATO ACIDO DI POTASSIO

Sinonimi	Bicarbonato di potassio, carbonato acido di potassio
Definizione	
Denominazione chimica	Idrogenocarbonato di potassio
EINECS	206-059-0
Formula chimica	$KHCO_3$
Peso molecolare	100,11
Tenore	Non meno del 99,0 % e non più del 101,0 % $KHCO_3$ su base anidra
Descrizione	Cristalli incolori o polvere o granuli bianchi
Identificazione	
A. Saggi positivi per potassio e carbonato	
B. Solubilità	Facilmente solubile in acqua. Insolubile in etanolo
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,25 % (su gel di silice, 4h)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 503 (i) CARBONATO D'AMMONIO

Definizione	Il carbonato di ammonio è formato da carbammato di ammonio, carbonato d'ammonio e carbonato acido d'ammonio in proporzioni variabili
Denominazione chimica	Carbonato di ammonio
EINECS	233-786-0
Formula chimica	$CH_6N_2O_2$, $CH_8N_2O_3$ e CH_5NO_3
Peso molecolare	Carbammato di ammonio 78,06; carbonato d'ammonio 98,73; carbonato acido d'ammonio 79,06
Tenore	Non meno del 30,0 % e non più del 34,0 % di NH_3
Descrizione	Polvere bianca o masse o cristalli duri, bianchi o traslucidi. Diventa opaco dietro esposizione all'aria, trasformandosi alla fine in grumi porosi bianchi o polvere (di bicarbonato di ammonio) a causa della perdita di ammoniaca e anidride carbonica

Identificazione	
A. Saggi positivi per ammonio e carbonato	
B. pH di una soluzione al 5 %: circa 8,6	
C. Solubilità	Solubile in acqua
Purezza	
Materia non volatile	Non più di 500 mg/kg
Cloruri	Non più di 30 mg/kg
Solfato	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 503 (ii) CARBONATO ACIDO DI AMMONIO

Sinonimi	Bicarbonato di ammonio
Definizione	
Denominazione chimica	Idrogenocarbonato di ammonio
EINECS	213-911-5
Formula chimica	CH_5NO_3
Peso molecolare	79,06
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Cristalli o polvere cristallina di colore bianco
Identificazione	
A. Saggi positivi per ammonio e carbonato	
B. pH di una soluzione al 5 %: circa 8,0	
C. Solubilità	Facilmente solubile in acqua. Insolubile in etanolo
Purezza	
Materia non volatile	Non più di 500 mg/kg
Cloruri	Non più di 30 mg/kg
Solfato	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 507 ACIDO CLORIDRICO

Sinonimi	Cloruro di idrogeno, acido muriatico
Definizione	
Denominazione chimica	Acido cloridrico
EINECS	231-595-7
Formula chimica	HCl
Peso molecolare	36,46
Tenore	L'acido cloridrico è in commercio in diverse concentrazioni. L'acido cloridrico concentrato contiene non meno del 35,0 % di HCl
Descrizione	Liquido corrosivo trasparente, incolore o leggermente giallastro con odore pungente
Identificazione	
A. Saggi positivi per acido e cloruro	
B. Solubilità	Solubile in acqua e in etanolo
Purezza	
Composti organici totali	Composti organici totali (non contenenti fluoro): non più di 5 mg/kg Benzene: non più di 0,05 mg/kg Composti fluorurati (totali): non più di 25 mg/kg
Materia non volatile	Non più dello 0,5 %
Sostanze riducenti	Non più di 70 mg/kg (come SO_2)
Sostanze ossidanti	Non più di 30 mg/kg (come Cl_2)
Solfato	Non più dello 0,5 %
Ferro	Non più di 5 mg/kg
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 1 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 509 CLORURO DI CALCIO

Definizione	
Denominazione chimica	Cloruro di calcio
EINECS	233-140-8
Formula chimica	$CaCl_2 \cdot nH_2O$ (n = 0,2 o 6)
Peso molecolare	110,99 (anidro), 147,02 (diidrato), 219,08 (esaidrato)
Tenore	Non meno del 93,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere igroscopica o cristalli deliquescenti di colore bianco, inodori

Identificazione	
A. Saggi positivi per calcio e cloruro	
B. Solubilità	Cloruro di calcio anidro: facilmente solubile in acqua e in etanolo Diidrato: facilmente solubile in acqua, solubile in etanolo Esaidrato: molto solubile in acqua e in etanolo
Purezza	
Sali di magnesio e di metalli alcalini	Non più del 5 % su base anidra
Fluoruro	Non più di 40 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 511 CLORURO DI MAGNESIO

Definizione	
Denominazione chimica	Cloruro di magnesio
EINECS	232-094-6
Formula chimica	$MgCl_2 \cdot 6H_2O$
Peso molecolare	203,30
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Scaglie molto deliquescenti o cristalli incolori, inodori
Identificazione	
A. Saggi positivi per magnesio e cloruro	
B. Solubilità	Molto solubile in acqua, facilmente solubile in etanolo
Purezza	
Ammonio	Non più di 50 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 512 CLORURO STANNOSO

Sinonimi	Cloruro stannoso
Definizione	
Denominazione chimica	Cloruro di stagno diidrato
EINECS	231-868-0
Formula chimica	$SnCl_2 \cdot 2H_2O$

Peso molecolare	225,63
Tenore	Non meno del 98,0 %
Descrizione	Cristalli incolori o bianchi Può avere un lieve odore di acido cloridrico
Identificazione	
A. Saggi positivi per stagno (II) e cloruro	
B. Solubilità	Acqua: è solubile in una quantità d'acqua inferiore al proprio peso, ma con una quantità di acqua eccessiva forma un sale basico insolubile Etanolo: solubile
Purezza	
Solfato	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 513 ACIDO SOLFORICO

Definizione	
Denominazione chimica	Acido solforico
EINECS	231-639-5
Formula chimica	H_2SO_4
Peso molecolare	98,07
Tenore	L'acido solforico è in commercio in diverse concentrazioni. La forma concentrata contiene non meno del 96,0 %
Descrizione	Liquido oleoso, molto corrosivo, trasparente, incolore o brunastro
Identificazione	
A. Saggi positivi per acido e per solfato	
B. Solubilità	Miscibile con acqua, con sviluppo di molto calore, nonché con etanolo
Purezza	
Ceneri	Non più dello 0,02 %
Sostanze riducenti	Non più di 40 mg/kg (come SO_2)
Nitrato	Non più di 10 mg/kg (su base di H_2SO_4)

Cloruro	Non più di 50 mg/kg
Ferro	Non più di 20 mg/kg
Selenio	Non più di 20 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 514 (i) SOLFATO DI SODIO

Definizione	
Denominazione chimica	Solfato di sodio
Formula chimica	$Na_2SO_4 \cdot nH_2O$ (n = 0 o 10)
Peso molecolare	142,04 (anidro) 322,04 (decaidrato)
Tenore	Non meno del 99,0 % su base anidra
Descrizione	Cristalli incolori o polvere cristallina fine, bianca Il decaidrato efflorescente
Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio e per solfato	
B. Acidità di una soluzione al 5 %: neutra o lievemente alcalina al tornasole	
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dell'1,0 % (anidro) o non più del 57 % (decaidrato) a 130 °C
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 514 (ii) SOLFATO ACIDO DI SODIO

Sinonimi	Solfato acido di sodio, bisolfato di sodio
Definizione	
Denominazione chimica	Idrogenosolfato di sodio
Formula chimica	$NaHSO_4$
Peso molecolare	120,06
Tenore	Non meno del 95,2 %
Descrizione	Cristalli o granuli bianchi inodori

Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio e per solfato	
B. Le sue soluzioni sono molto acide	
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,8 %
Sostanze insolubili in acqua	Non più dello 0,05 %
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 515 (i) SOLFATO DI POTASSIO

Definizione	
Denominazione chimica	Solfato di potassio
Formula chimica	K_2SO_4
Peso molecolare	174,25
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Cristalli o polvere cristallina incolore o bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per potassio e per solfato	
B. pH di una soluzione al 5 %	5,5-8,5
C. Solubilità	Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo
Purezza	
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 515 (ii) SOLFATO ACIDO DI POTASSIO

Definizione	
Sinonimi	Bisolfato di potassio, solfato acido di potassio
Denominazione chimica	Idrogenosolfato di potassio

Formula chimica	$KHSO_4$
Peso molecolare	136,17
Tenore	Non meno del 99 %
Punto di fusione	197 °C
Descrizione	Cristalli, bianchi deliquescenti, scaglie o granuli
Identificazione	
A. Saggio positivo per potassio	
B. Solubilità	Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo
Purezza	
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 516 SOLFATO DI CALCIO

Sinonimi	Gesso, Selenite, Anidrite
Definizione	
Denominazione chimica	Solfato di calcio
EINECS	231-900-3
Formula chimica	$CaSO_4 \cdot nH_2O$ (n = 0 o 2)
Peso molecolare	136,14 (anidro), 172,18 (diidrato)
Tenore	Non meno del 99,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere fine, inodore, da bianca a leggermente bianca-giallastra
Identificazione	
A. Saggi positivi per calcio e per solfato	
B. Solubilità	Leggermente solubile in acqua, insolubile in etanolo
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Anidro: non più dell'1,5 % (250 °C fino a peso costante) Diidrato: non più del 23 % (ibid.)
Fluoruro	Non più di 30 mg/kg
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 517 SOLFATO DI AMMONIO

Definizione	
Denominazione chimica	Solfato di ammonio
EINECS	231-984-1
Formula chimica	$(NH_4)_2SO_4$
Peso molecolare	132,14
Tenore	Non meno del 99,0 % e non più del 100,5 %
Descrizione	Polvere, placche lucide o frammenti cristallini di colore bianco
Identificazione	
A. Saggi positivi per ammonio e per solfato	
B. Solubilità	Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo
Purezza	
Perdita alla combustione	Non più dello 0,25 %
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 520 SOLFATO DI ALLUMINIO

Sinonimi	Allume
Definizione	
Denominazione chimica	Solfato di alluminio
EINECS	233-135-0
Formula chimica	$Al_2(SO_4)_3$
Peso molecolare	342,13
Tenore	Non meno del 99,5 % su base combusta
Descrizione	Polvere, placche lucide o frammenti cristallini di colore bianco
Identificazione	
A. Saggi positivi per alluminio e per solfato	
B. pH di una soluzione al 5 %: 2,9 o superiore	
C. Solubilità	Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo

Purezza	
Perdita alla combustione	Non più del 5 % (500 °C, 3 h)
Alcali e terre alcaline	Non più dello 0,4 %
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Fluoruro	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 521 SOLFATO DI ALLUMINIO E SODIO

Sinonimi	Allume di sodio
Definizione	
Denominazione chimica	Solfato di alluminio e sodio
EINECS	233-277-3
Formula chimica	$AlNa(SO_4)_2 \cdot nH_2O$ (n = 0 o 12)
Peso molecolare	242,09 (anidro)
Tenore	Non meno del 96,5 % (anidro) e del 99,5 % (dodecaidrato), su base anidra
Descrizione	Cristalli trasparenti o polvere cristallina bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per alluminio, per sodio e per solfato	
B. Solubilità	Il dodecaidrato è facilmente solubile in acqua. La forma anidra si scioglie lentamente in acqua. Entrambe le forme sono insolubili in etanolo
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Forma anidra: non più del 10,0 % (220 °C, 16h) Dodecaidrato: non più del 47,2 % (50-55 °C, 1h poi 200 °C, 16h)
Sali di ammonio	Dopo riscaldamento non si rileva odore di ammoniaca
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Fluoruro	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 522 SOLFATO DI ALLUMINIO E POTASSIO

Sinonimi	Allume di potassio, allume potassico
Definizione	
Denominazione chimica	Solfato di alluminio e potassio dodecaidrato
EINECS	233-141-3
Formula chimica	$AlK(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$
Peso molecolare	474,38
Tenore	Non meno del 99,5 %
Descrizione	Grandi cristalli trasparenti o polvere cristallina bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per alluminio, per potassio e per solfato	
B. pH di una soluzione al 10 % 3,0-4,0	
C. Solubilità	Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo
Purezza	
Sali di ammonio	Dopo riscaldamento non si rileva odore di ammoniaca
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Fluoruro	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 523 SOLFATO DI ALLUMINIO E AMMONIO

Sinonimi	Allume di ammonio, allume ammonico
Definizione	
Denominazione chimica	Solfato di alluminio e ammonio
EINECS	232-055-3
Formula chimica	$AlNH_4(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$
Peso molecolare	453,32
Tenore	Non meno del 99,5 %
Descrizione	Grandi cristalli trasparenti o polvere bianca

Identificazione	
A. Saggi positivi per alluminio, per ammonio e per solfato	
B. Solubilità	Facilmente solubile in acqua, solubile in etanolo
Purezza	
Metalli alcalini e terre alcaline	Non più dello 0,5 %
Selenio	Non più di 30 mg/kg
Fluoruro	Non più di 30 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 524 IDROSSIDO DI SODIO

Sinonimi	Soda caustica
Definizione	
Denominazione chimica	Idrossido di sodio
EINECS	215-185-5
Formula chimica	NaOH
Peso molecolare	40,0
Tenore	Nn meno del 98,0 % degli alcali totali (come NaOH). Libera soluzioni di conseguenza, in base alla percentuale di NaOH dichiarata o indicata sull'etichetta
Descrizione	Grumi, scaglie, bastoncini, masse fuse o altre forme, di colore bianco o quasi bianco. Le soluzioni sono limpide o lievemente torbide, incolori o lievemente colorate, molto caustiche e igroscopiche e, se esposte all'aria, assorbono anidride carbonica, formando carbonato di sodio
Identificazione	
A. Saggio positivo per sodio	
B. Una soluzione all'1 % è fortemente alcalina	
C. Solubilità	Molto solubile in acqua. Facilmente solubile in etanolo
Purezza	
Insolubile in acqua e materia organica	Una soluzione al 5 % è perfettamente limpida e da incolore a lievemente colorata
Carbonati	Non più dello 0,5 % (come Na_2CO_3)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più dello 0,5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 525 IDROSSIDO DI POTASSIO

Sinonimi	Potassa caustica
Definizione	
Denominazione chimica	Idrossido di potassio
EINECS	215-181-3
Formula chimica	KOH
Peso molecolare	56,11
Tenore	Non meno dell'85,0 % di alcali calcolati come KOH
Descrizione	Grumi, scaglie, bastoncini, masse fuse o altre forme, di colore bianco o quasi bianco
Identificazione	
A. Saggio positivo per potassio	
B. Una soluzione all'1 % è fortemente alcalina	
C. Solubilità	Molto solubile in acqua. Facilmente solubile in etanolo
Purezza	
Sostanze insolubili in acqua	Una soluzione al 5 % è del tutto limpida e incolore
Carbonati	Non più del 3,5 % (come K_2CO_3)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 526 IDROSSIDO DI CALCIO

Sinonimi	Calce spenta
Definizione	
Denominazione chimica	Idrossido di calcio
EINECS	215-137-3
Formula chimica	$Ca(OH)_2$
Peso molecolare	74,09
Tenore	Non meno del 92,0 %
Descrizione	Polvere bianca

Identificazione	
A. Saggi positivi per idrossido e per calcio	
B. Solubilità	Leggermente solubile in acqua. Insolubile in etanolo. Solubile in glicerolo
Purezza	
Ceneri insolubili in soluzione acida	Non più dell'1,0 %
Sali di magnesio e di metalli alcalini	Non più dell'1,0 %
Bario	Non più di 300 mg/kg
Fluoruro	Non più di 50 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg

E 527 IDROSSIDO DI AMMONIO

Sinonimi	Idrato ammonico
Definizione	
Denominazione chimica	Idrossido di ammonio
Formula chimica	NH_4OH
Peso molecolare	35,05
Tenore	Non meno del 27 % di NH_3
Descrizione	Soluzione limpida, incolore, con un caratteristico odore molto pungente
Identificazione	
A. Saggio positivo per ammoniaca	
Purezza	
Materia non volatile	Non più dello 0,02 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 528 IDROSSIDO DI MAGNESIO

Definizione	
Denominazione chimica	Idrossido di magnesio
EINECS	215-170-3
Formula chimica	$Mg(OH)_2$

Peso molecolare	58,32
Tenore	Non meno del 95,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere grossolana bianca inodore
Identificazione	
A. Prova positiva per magnesio e alcali	
B. Solubilità	Praticamente insolubile in acqua e in etanolo.
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 2,0 % (105 °C, 2h)
Perdita alla combustione	Non più del 33 % (800 °C fino a peso costante)
Ossido di calcio	Non più dell'1,5 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg

E 529 OSSIDO DI CALCIO

Sinonimi	Calce viva
Definizione	
Denominazione chimica	Ossido di calcio
EINECS	215-138-9
Formula chimica	CaO
Peso molecolare	56,08
Tenore	Non meno del 95,0 % su base combusta
Descrizione	Masse bianche di granuli inodori, duri, o polvere da bianca a grigia
Identificazione	
A. Prova positiva per alcali e calcio	
B. Inumidendo il campione con acqua si genera calore	
C. Solubilità	Leggermente solubile in acqua. Insolubile in etanolo. Solubile in glicerolo

Purezza	
Perdita alla combustione	Non più di 10,0 % (circa 800 °C fino a peso costante)
Sostanze insolubili in soluzione acida	Non più di 1,0 %
Bario	Non più di 300 mg/kg
Sali di magnesio e di metalli alcalini	Non più dell'1,5 %
Fluoruro	Non più di 50 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg

E 530 OSSIDO DI MAGNESIO

Definizione	
Denominazione chimica	Ossido di magnesio
EINECS	215-171-9
Formula chimica	MgO
Peso molecolare	40,31
Tenore	Non meno del 98,0 % su base combusta
Descrizione	Polvere bianca molto grossolana nota come ossido di magnesio leggero, o polvere bianca relativamente densa nota come ossido di magnesio pesante. 5 g di ossido di magnesio leggero occupano un volume di 40-50 ml, mentre 5 g di ossido di magnesio pesante occupano un volume di 10-20 ml
Identificazione	
A. Saggi positivi per alcali e magnesio	
B. Solubilità	Praticamente insolubile in acqua. Insolubile in etanolo
Purezza	
Perdita alla combustione	Non più del 5,0 % (circa 800 °C fino a peso costante)
Ossido di calcio	Non più dell'1,5 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg

E 535 FERROCIANURO DI SODIO

Sinonimi	Esacianoferrato di sodio
Definizione	
Denominazione chimica	Ferrocianuro di sodio
EINECS	237-081-9
Formula chimica	$Na_4Fe(CN)_6 \cdot 10H_2O$
Peso molecolare	484,1
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Cristalli o polvere cristallina di colore giallo
Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio e ferrocianuro	
Purezza	
Umidità libera	Non più dell'1,0 %
Sostanze insolubili in acqua	Non più dello 0,03 %
Cloruro	Non più dello 0,2 %
Solfato	Non più dello 0,1 %
Cianuro libero	Non rilevabile
Ferricianuro	Non rilevabile
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 536 FERROCIANURO DI POTASSIO

Sinonimi	Esacianoferrato di potassio
Definizione	
Denominazione chimica	Ferrocianuro di potassio
EINECS	237-722-2
Formula chimica	$K_4Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O$
Peso molecolare	422,4
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Cristalli giallo limone

Identificazione	
A. Saggi positivi per potassio e ferrocianuro	
Purezza	
Umidità libera	Non più dell'1,0 %
Sostanze insolubili in acqua	Non più dello 0,03 %
Cloruro	Non più dello 0,2 %
Solfato	Non più dello 0,1 %
Cianuro libero	Non rilevabile
Ferricianuro	Non rilevabile
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 538 FERROCIANURO DI CALCIO

Sinonimi	Esacianoferrato di calcio
Definizione	
Denominazione chimica	Ferrocianuro di calcio
EINECS	215-476-7
Formula chimica	$Ca_2Fe(CN)_6 \cdot 12H_2O$
Peso molecolare	508,3
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Cristalli o polvere cristallina di colore giallo
Identificazione	
A. Saggi positivi per calcio e ferrocianuro	
Purezza	
Umidità libera	Non più dell'1,0 %
Sostanze insolubili in acqua	Non più dello 0,03 %
Cloruro	Non più dello 0,2 %
Solfato	Non più dello 0,1 %
Cianuro libero	Non rilevabile
Ferricianuro	Non rilevabile
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 541 FOSFATO ACIDO DI SODIO E ALLUMINIO

Sinonimi	Idrogenofosfato (doppio) di alluminio e sodio
Definizione	
Denominazione chimica	Fosfato acido di alluminio e sodio
EINECS	232-090-4
Formula chimica	$NaAl_3H_{14}(PO_4)_8 \cdot 4H_2O$ (A) $Na_3Al_2H_{15}(PO_4)_8$ (B)
Peso molecolare	949,88 (A) 897,82 (B)
Tenore	Non meno del 95,0 % (in entrambe le forme)
Descrizione	Polvere bianca inodore
Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio, alluminio e fosfato	
B. pH	Acido al tornasole
C. Solubilità	Insolubile in acqua. Solubile in acido cloridrico
Purezza	
Perdita alla combustione	19,5-21,0 % (A)) (750-800 °C, 2 h) 15-16 % (B)) (750-800 °C, 2 h)
Fluoruro	Non più di 25 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 4 mg/kg
Cadmio	Non più di 1 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 551 BIOSSIDO DI SILICIO

Sinonimi	Silice — Anidride silicica
Definizione	Il biossido di silicio è una sostanza amorfa che viene prodotta sinteticamente mediante un processo di idrolisi in fase vapore, che dà silice pirogenica, o mediante un processo a umido che dà silice precipitata, gel di silice o silice idrata. La silice pirogenica viene prodotta essenzialmente in uno stato anidro, mentre i prodotti del processo a umido si ottengono come idrati o contengono acqua assorbita in superficie
Denominazione chimica	Biossido di silicio

EINECS	231-545-4
Formula chimica	$(SiO_2)_n$
Peso molecolare	60,08 (SiO_2)
Tenore	Dopo combustione non meno del 99,0 % (silice pirogenica) o del 94,0 % (forme idrate)
Descrizione	Polvere impalpabile o granuli di colore bianco Igroscopica
Identificazione	
A. Saggio positivo per silice	
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 2,5 % (silice pirogenica, 105 °C, 2 h) Non più dell'8,0 % (silice precipitata e gel di silice, 105 °C, 2 h) Non più del 70 % (silice idrata, 105 °C, 2 h)
Perdita alla combustione	Non più del 2,5 % dopo essiccamento (1 000 °C, silice pirogenica) Non più dell'8,5 % dopo essiccamento (1 000 °C, forme idrate)
Sali ionizzabili solubili	Non più del 5,0 % (come Na_2SO_4)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 552 SILICATO DI CALCIO

Definizione	Il silicato di calcio è un silicato idratato o anidro con proporzioni variabili di CaO e SiO_2
Denominazione chimica	Silicato di calcio
EINECS	215-710-8
Tenore	Su base anidra: — come SiO_2 non meno del 50 % e non più del 95 % — come CaO non meno del 3 % e non più del 35 %
Descrizione	Polvere fluida da bianca a bianco sporco che resta tale dopo assorbimento di quantità relativamente elevate di acqua e altri liquidi
Identificazione	
A. Saggi positivi per silicato e per calcio	
B. Forma un gel con gli acidi minerali	

Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 10 % (105 °C, 2 h)
Perdita alla combustione	Non meno del 5 % e non più del 14 % (1 000 °C, fino a peso costante)
Sodio	Non più del 3 %
Fluoruro	Non più di 50 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 553a (i) SILICATO DI MAGNESIO

Sinonimi	Triossisilicato di magnesio
Definizione	Il silicato di magnesio è un composto di sintesi nel quale il rapporto molare fra ossido di magnesio e biossido di silicio è di circa 2:5
Tenore	Non meno del 15 % di MgO e non meno del 67 % di SiO_2 su base combusta
Descrizione	Polvere inodore bianca, molto fine, non sabbiosa
Identificazione	
A. Saggi positivi per magnesio e silicato	
B. pH di una emulsione al 10 %	Fra 7,0 e 10,8
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15 % (105 °C, 2 h)
Perdita alla combustione	Non più del 15 % dopo essiccamento (1 000 °C, 20 min)
Sali solubili in acqua	Non più del 3 %
Alcali liberi	Non più dell'1 % (come NaOH)
Fluoruro	Non più di 10 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 553a (ii) TRISILICATO DI MAGNESIO

Sinonimi	Ottaossisilicato di magnesio
Definizione	
Denominazione chimica	Trisilicato di magnesio
EINECS	239-076-7
Formula chimica	$Mg_2Si_3O_8 \cdot xH_2O$ (composizione approssimativa)
Tenore	Non meno del 29,0 % di MgO e non meno del 65,0 % di SiO_2, entrambi su base combusta
Descrizione	Polvere inodore bianca, fine, non sabbiosa

Identificazione	
A. Saggi positivi per magnesio e silicato	
B. pH di un impasto al 5 %	6,3-9,5
Purezza	
Perdita alla combustione	Non meno del 17 % e non più del 34 % (1 000 °C)
Sali solubili in acqua	Non più del 2 %
Alcali liberi	Non più dell'1 % (come NaOH)
Fluoruro	Non più di 10 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 570 ACIDI GRASSI

Definizione	Acidi grassi lineari: acido caprilico (C_8), acido caprico (C_{10}), acido laurico (C_{12}), acido miristico (C_{14}), acido palmitico (C_{16}), acido stearico (C_{18}), acido oleico ($C_{18:1}$)
Denominazione chimica	Acido ottanoico (C_8), acido decanoico (C_{10}), acido dodecanoico (C_{12}), acido tetradecanoico (C_{14}), acido esadecanoico (C_{16}), acido ottadecanoico (C_{18}), acido 9-ottadecenoico ($C_{18:1}$)
Tenore	Non meno del 98 % mediante cromatografia
Descrizione	Liquido incolore o solido bianco ottenuto dagli oli e dai grassi
Identificazione	
A. I singoli acidi grassi sono identificabili mediante indice di acidità, indice di iodio, gascromatografia e peso molecolare	
PUREZZA	
Residuo alla combustione	Non più dello 0,1 %
Sostanze insaponificabili	Non più dell'1,5 %
Acqua	Non più dello 0,2 % (Karl-Fischer)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 1 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 574 ACIDO GLUCONICO

Sinonimi	Acido D-gluconico, acido destrosico
Definizione	L'acido gluconico è una soluzione acquosa di acido gluconico e gluconedeltalattone
Denominazione chimica	Acido gluconico
Formula chimica	$C_6H_{12}O_7$ (acido gluconico)
Peso molecolare	196,2
Tenore	Non meno del 50,0 % (come acido gluconico)
Descrizione	Liquido sciropposo limpido da incolore a giallino
Identificazione	
A. Reagisce con fenilidrazina formando il derivato	Il composto formatosi fonde fra 196 °C e 202 °C con decomposizione
Purezza	
Residuo alla combustione	Non più dell'1,0 %
Sostanze riducenti	Non più dello 0,75 % (come D-glucosio)
Cloruro	Non più di 350 mg/kg
Solfato	Non più di 240 mg/kg
Solfito	Non più di 20 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 575 GLUCONEDELTALATTONE

Sinonimi	Gluconelattone, GDL, delta-lattone dell'acido D-gluconico, delta-gluconolattone
Definizione	Il gluconedeltalattone è l'estere ciclico 1,5-intramolecolare dell'acido D-gluconico. In mezzi acquosi viene idrolizzato fino a una miscela di equilibrio di acido D-gluconico (55-66 %) e delta- e gamma-lattoni
Denominazione chimica	D-Glucone-1,5-lattone
EINECS	202-016-5
Formula chimica	$C_6H_{10}O_6$
Peso molecolare	178,14
Tenore	Non meno del 99,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere cristallina quasi inodore, bianca e fine

Identificazione	
A. Reagisce con fenilidrazina formando il derivato	Il composto formatosi fonde fra 196 °C e 202 °C con decomposizione
B. Solubilità	Facilmente solubile in acqua. Poco solubile in etanolo
C. Punto di fusione	152 °C ± 2 °C
Purezza	
Acqua	Non più dell'1,0 % (Karl-Fischer)
Sostanze riducenti	Non più dello 0,75 % (come D-glucosio)
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 576 GLUCONATO DI SODIO

Sinonimi	Sale sodico dell'acido D-gluconico
Definizione	
Denominazione chimica	D-gluconato di sodio
EINECS	208-407-7
Formula chimica	$C_6H_{11}NaO_7$ (anidro)
Peso molecolare	218,14
Tenore	Non meno del 98,0 %
Descrizione	Polvere cristallina da bianca a bruno chiaro, da granulare a fine
Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio e gluconato	
B. Solubilità	Molto solubile in acqua. Modestamente solubile in etanolo
C. pH di una soluzione al 10 %	6,5-7,5
Purezza	
Sostanze riducenti	Non più dell'1,0 % (come D-glucosio)
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 577 GLUCONATO DI POTASSIO

Sinonimi	Sale potassico dell'acido D-gluconico
Definizione	
Denominazione chimica	D-gluconato di potassio

EINECS	206-074-2
Formula chimica	$C_6H_{11}KO_7$ (anidro) $C_6H_{11}KO_7 \cdot H_2O$ (monoidrato)
Peso molecolare	234,25 (anidro) 252,26 (monoidrato)
Tenore	Non meno del 97,0 % e non più del 103,0 % su base essiccata
Descrizione	Polvere cristallina o granuli inodori, fluida, di colore da bianco a giallino-bianco
Identificazione	
A. Saggi positivi per potassio e gluconato	
B. pH di una soluzione al 10 %	7,0-8,3
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Anidro: non più del 3,0 % (105 °C, 4 h, sottovuoto) Monoidrato: non meno del 6 % e non più del 7,5 % (105 °C, 4 h, sottovuoto)
Sostanze riducenti	Non più dell'1,0 % (come D-glucosio)
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 578 GLUCONATO DI CALCIO

Sinonimi	Sale di calcio dell'acido D-gluconico
Definizione	
Denominazione chimica	Di-D-gluconato di calcio
EINECS	206-075-8
Formula chimica	$C_{12}H_{22}CaO_{14}$ (anidro) $C_{12}H_{22}CaO_{14} \cdot H_2O$ (monoidrato)
Peso molecolare	430,38 (forma anidra) 448,39 (monoidrato)
Tenore	Non meno del 98,0 % e non più del 102 % su base anidra e monoidrata
Descrizione	Granuli cristallini o polvere di colore bianco, inodore, stabili all'aria
Identificazione	
A. Saggi positivi per calcio e gluconato	
B. Solubilità	Solubile in acqua, insolubile in etanolo
C. pH di una soluzione al 5 %	6,0-8,0

Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 3,0 % (105 °C, 16 h) (anidro) Non più del 2,0 % (105 °C, 16 h) (monoidrato)
Sostanze riducenti	Non più dell'1,0 % (come D-glucosio)
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 640 GLICINA E SUO SALE DI SODIO

Sinonimi (glicina)	Acido amminoacetico, glicocolla
(sale di Na)	Glicinato di sodio
Definizione	
Denominazione chimica (glicina)	Acido amminoacetico
(sale di Na)	Glicinato di sodio
Formula chimica (glicina)	$C_2H_5NO_2$
(sale di Na)	$C_2H_4NO_2$ Na
EINECS (glicina)	200-272-2
(sale di Na)	227-842-3
Peso molecolare (glicina)	75,07
(sale di Na)	97
Tenore	Non meno del 98,5 % su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere cristallina di colore bianco
Identificazione	
A. Saggio positivo per aminoacido (glicina e sale di Na)	
B. Saggio positivo per sodio (sale di Na)	
Purezza	
Perdita all'essiccamento (glicina)	Non più dello 0,2 % (105 °C, 3 h)
(sale di Na)	Non più dello 0,2 % (105 °C, 3 h)
Residuo alla combustione (glicina)	Non più dello 0,1 %
(sale di Na)	Non più dello 0,1 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 900 DIMETILPOLISILOSSANO

Sinonimi	Fluido di silicone, olio di silicone
Definizione	Il dimetilpolisilossano è una miscela di polimeri silossani lineari completamente metilati contenenti unità ripetute della formula $(CH_3)_2$ SiO e stabilizzati con gruppi terminali trimetilsilossici della formula $(CH_3)_3$ SiO
Denominazione chimica	Silossani e siliconi dimetilici
Formula chimica	$(CH_3)_3$-Si-[O-Si$(CH_3)_2]_n$-O-Si$(CH_3)_3$
Tenore	Contenuto di silicone totale non inferiore al 37,3 e non superiore al 38,5 %
Descrizione	Liquido viscoso limpido e incolore
Identificazione	
A. Densità relativa (25°/25 °C)	0,964-0,977
B. Indice di rifrazione $[n]_D^{25}$	1,400-1,405
C. Spettro di assorbimento infrarosso caratteristico del composto	
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,5 % (150 °C, 4h)
Viscosità	Non meno di 1,00 · 10^{-4} m^2s^{-1} a 25 °C
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 901 CERA D'API

Sinonimi	Cera vergine, cera gialla
Definizione	La cera d'api gialla è la cera che si ottiene fondendo con acqua calda le pareti del favo costruito dalle api mellifere, *Apis mellifera L.*, e rimuovendo le sostanze estranee La cera d'api bianca si ottiene sbiancando la cera gialla
EINECS	232-383-7 (cera d'api)
Descrizione	Pezzi o lastre di colore bianco-giallastro (forma bianca) o da giallastro a grigio-bruno (forma gialla) con frattura a grana fine e non cristallina, con un odore piacevole simile al miele
Identificazione	
A. Intervallo di fusione	62 °C-65 °C
B. Densità relativa	circa 0,96
C. Solubilità	Insolubile in acqua Poco solubile in alcool Molto solubile in cloroformio e in etere

Purezza	
Indice di acidità	Non meno di 17 e non più di 24
Indice di saponificazione	87-104
Indice di perossido	Non più di 5
Glicerolo e altri polioli	Non più dello 0,5 % (come glicerolo)
Ceresina, paraffine e alcune altre cere	Assenti
Grassi, cera del Giappone, colofonia e saponi	Assenti
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 902 CERA CANDELILLA

Definizione	La cera candelilla è una cera purificata ottenuta dalle foglie dell'*Euphorbia antisyphilitica*
EINECS	232-347-0
Descrizione	Cera di consistenza dura, giallastra-bruna, da opaca a traslucida
Identificazione	
A. Densità relativa	Circa 0,983
B. Intervallo di fusione	68,5 °C-72,5 °C
C. Solubilità	Insolubile in acqua Solubile in cloroformio e toluene
Purezza	
Indice di acidità	Non meno di 12 e non più di 22
Indice di saponificazione	Non meno di 43 e non più di 65
Glicerolo e altri polioli	Non più dello 0,5 % (come glicerolo)
Ceresina, paraffine e alcune altre cere	Assenti
Grassi, cera del Giappone, colofonia e saponi	Assenti
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 903 CERA CARNAUBA

Definizione	La cera carnauba è una cera purificata ottenuta dalle gemme fogliari e dalle foglie della *Copernicia cerefera* Mart
EINECS	232-399-4
Descrizione	Polvere o scaglie di colore da bruno chiaro a giallino, o solido duro e friabile con frattura resinosa
Identificazione	
A. Densità relativa	Circa 0,997
B. Intervallo di fusione	82 °C-86 °C
C. Solubilità	Insolubile in acqua Parzialmente solubile in etanolo bollente Solubile in cloroformio ed etere etilico
Purezza	
Ceneri solfatate	Non più dello 0,25 %
Indice di acidità	Non meno di 2 e non più di 7
Indice di esterificazione	Non meno di 71 e non più di 88
Sostanze insaponificabili	Non meno del 50 % e non più del 55 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 904 GOMMALACCA

Sinonimi	Gomma lacca bianca — gomma lacca sbiancata
Definizione	La gommalacca è lacca purificata e sbiancata, ottenuta dalla secrezione resinosa dell'insetto *Laccifer (Tachardia) lacca* (Fam. *Coccidae*)
EINECS	232-549-9
Descrizione	Gommalacca sbiancata — Resina granulare biancastra, amorfa Gommalacca sbiancata senza cera — Resina granulare giallina, amorfa
Identificazione	
A. Solubilità	Insolubile in acqua; facilmente solubile (sebbene molto lentamente) in alcool; moderatamente solubile in acetone
B. Indice di acidità	60-89

Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 6,0 % (40 °C, su gel di silice, 15h)
Colofonia	Assente
Cera	Gommalacca sbiancata: non più del 5,5 % Gommalacca sbiancata senza cera: non più dello 0,2 %
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 920 L-CISTEINA

Sinonimi	L-cisteina cloridrato o cloridrato monoidrato
Definizione	I capelli umani non possono essere utilizzati come fonte per questa sostanza
EINECS	200-157-7 (anidro)
Formula chimica	$C_3H_7NO_2S \cdot HCl \cdot nH_2O$ (dove n = 0 o 1)
Peso molecolare	157,62 (anidro)
Tenore	Non meno del 98,0 % e non più del 101,5 % su base anidra
Descrizione	Polvere bianca o cristalli incolori
Identificazione	
A. Solubilità	Facilmente solubile in acqua e in etanolo
B. Intervallo di fusione	La forma anidra fonde a circa 175 °C
C. Potere rotatorio specifico	$[\alpha]^{20}_D$: fra +5,0° e + 8,0° - o $[\alpha]^{25}_D$: fra +4,9° e 7,9°
Purezza	
Perdita all'essiccamento	8,0 %-12,0 % Non più del 2,0 % (forma anidra)
Residuo alla combustione	Non più dello 0,1 %
Ione ammonio	Non più di 200 mg/kg
Arsenico	Non più di 1,5 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 927b CARBAMMIDE

Sinonimi	Urea
Definizione	
EINECS	200-315-5
Formula chimica	CH_4N_2O

Peso molecolare	60,06
Tenore	Non meno del 99,0 % su base anidra
Descrizione	Polvere cristallina prismatica da incolore a bianca o piccoli grumi bianchi
Identificazione	
A. Solubilità	Molto solubile in acqua Solubile in etanolo
B. Precipitazione con acido nitrico	Per superare il test deve formarsi un precipitato bianco cristallino
C. Reazione cromatica	Per superare il test deve prodursi una colorazione rosso-violetto
D. Intervallo di fusione	132 °C-135 °C
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dell'1,0 % (105 °C, 1h)
Ceneri solfatate	Non più dello 0,1 %
Materia insolubile in etanolo	Non più dello 0,04 %
Alcalinità	Supera il test
Ione ammonio	Non più di 500 mg/kg
Biureto	Non più dello 0,1 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 938 ARGON

Sinonimi	Argon
Definizione	
Denominazione chimica	Argon
EINECS	231-147-0
Formula chimica	Ar
Peso molecolare	40
Tenore	Non meno del 99 %
Descrizione	Gas incolore, inodore, non infiammabile
Purezza	
Acqua	Non più dello 0,05 %
Metano e altri idrocarburi calcolati come metano	Non più di 100 µl/l

E 939 ELIO

Definizione	
Denominazione chimica	Elio
EINECS	231-168-5
Formula chimica	He
Peso molecolare	4
Tenore	Non meno del 99 %
Descrizione	Gas incolore, inodore, non infiammabile
Purezza	
Acqua	Non più dello 0,05 %
Metano e altri idrocarburi calcolati come metano	Non più di 100 µl/l

E 941 AZOTO

Definizione	
Denominazione chimica	Azoto
EINECS	231-783-9
Formula chimica	N_2
Peso molecolare	28
Tenore	Non meno del 99 %
Descrizione	Gas incolore, inodore, non infiammabile
Purezza	
Acqua	Non più dello 0,05 %
Ossido di carbonio	Non più di 10 µl/l
Metano e altri idrocarburi calcolati come metano	Non più di 100 µl/l
Biossido di azoto e ossido di azoto	Non più di 10 µl/l
Ossigeno	Non più di 1 %

E 942 PROTOSSIDO DI AZOTO

Sinonimi	Ossidulo di azoto, gas esilarante
Definizione	
Denominazione chimica	Ossido di diazoto
EINECS	233-032-0
Formula chimica	N_2O

Peso molecolare	44
Tenore	Non meno del 99 %
Descrizione	Gas incolore, non infiammabile, odore dolciastro
Purezza	
Acqua	Non più dello 0,05 %
Ossido di carbonio	Non più di 30 µl/l
Biossido di azoto e ossido di azoto	Non più di 10 µl/l

E 948 OSSIGENO

Definizione	
Denominazione chimica	Ossigeno
EINECS	231-956-9
Formula chimica	O_2
Peso molecolare	32
Tenore	Non meno del 99 %
Descrizione	Gas incolore, inodore, non infiammabile
Purezza	
Acqua	Non più dello 0,05 %
Metano e altri idrocarburi calcolati come metano	Non più di 100 µl/l

E 999 ESTRATTO DI QUILLAIA

Sinonimi	Estratto di legno di Panama
Definizione	L'estratto di quillaia si ottiene per estrazione acquosa dalla *Quillai saponaria* Molina, o da altre specie di *Quillaia*, alberi della famiglia delle *Rosaceae*. Contiene numerose saponine triterpeniche formate da glicosidi dell'acido quillaico. Sono presenti anche alcuni zuccheri come il glucosio, il galattosio, l'arabinosio, lo xilosio e il ramnosio, nonché tannino, ossalato di calcio e altri componenti minori
Descrizione	L'estratto di quillaia nella forma in polvere è di colore bruno chiaro con una sfumatura rosa. È disponibile anche in soluzione acquosa
Identificazione	
A. pH di una soluzione al 2,5 %	4,5-5,5
Purezza	
Acqua	Non più del 6,0 % (Karl Fischer) (solo la forma in polvere)

Arsenico	Non più di 2 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 1103 INVERTASI

Sinonimi	Saccarasi
Definizione	L'invertasi viene prodotta dal Saccharomyces cerevisiae
Denominazione tassonomica	β-D-Fruttofuranoside fruttoidrolasi
Numero della commissione per gli enzimi	EC 3.2.1.26
EINECS	232-615-7
Purezza	
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Cadmio	Non più dello 0,5 mg/kg
Conteggio totale su piastra	Non più di 50 000 colonie/g
Salmonella spp.	Assente in 25 g
Coliformi	Non più di 30/g
E.coli	Assente in 25 g

E 1200 POLIDESTROSIO

Sinonimi	Poliestrosi modificati
Definizione	Polimeri di glucosio legati in modo randomizzato con alcuni gruppi terminali di sorbitolo e con residui di acido citrico o acido fosforico uniti ai polimeri tramite legami mono- o diesterici. Si ottengono per condensazione degli ingredienti e sono formati da circa 90 parti di D-glucosio, 10 parti di sorbitolo e 1 parte di acido citrico o 0,1 parti di acido fosforico. Nei polimeri predomina il legame 1,6-glucosidico, sebbene siano presenti altri legami. I prodotti contengono piccole quantità di glucosio libero, sorbitolo, levoglucosano (1,6-anidro-D-glucosio) e acido citrico e sono neutralizzabili mediante qualsiasi base commestibile e/o decolorati e deionizzati per essere ulteriormente purificati. Inoltre, i prodotti possono essere parzialmente idrogenati con catalizzatori al nichel Raney per ridurre il glucosio residuo. Il polidestrosio-N è un polidestrosio neutralizzato
Tenore	Non meno del 90 % di polimero su base anidra e esente da ceneri
Descrizione	Solido da bianco a lievemente bruno. I polidestrosi si dissolvono in acqua dando soluzioni da incolori a giallo paglierino
Identificazione	
A. Saggi positivi per zucchero e zucchero riducente	
B. pH di una soluzione al 10 %	2,5-7,0 per il polidestrosio 5,0-6,0 per il polidestrosio-N

Purezza	
Acqua	Non più del 4,0 % (Karl Fischer)
Ceneri solfatate	Non più dello 0,3 % (polidestrosio) Non più del 2,0 % (polidestrosio-N)
Nichel	Non più di 2 mg/kg per i polidestrosi idrogenati
1,6-anidro-D-glucosio	Non più del 4,0 % su base essiccata ed esente da ceneri
Glucosio e sorbitolo	Non più del 6,0 % combinato su base essiccata ed esente da ceneri; glucosio e sorbitolo vengono determinati separatamente
Peso molecolare limite	Prova negativa per polimeri di peso molecolare superiore a 22.000
5-idrossimetilfurfurale	Non più dello 0,1 % (polidestrosio) Non più dello 0,05 % (polidestrosio-N)
Piombo	Non più dello 0,5 mg/kg

E 1404 AMIDO OSSIDATO

Definizione	L'amido ossidato è amido trattato con ipoclorito di sodio
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane
Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Gruppi carbossilici	Non più dell'1,1 %
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1410 FOSFATO DI MONOAMIDO

Sinonimi	Fosfato di amido monobasico
Definizione	Il fosfato di monoamido è amido esterificato con acido ortofosforico, o ortofosfato di sodio o di potassio o tripolifosfato di sodio
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane
Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Fosfato residuo	Non più dello 0,5 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate Non più dello 0,4 % (come P) per altri amidi
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1412 FOSFATO DI DIAMIDO

Definizione	Il fosfato di diamico è amido reticolato con trimetafosfato di sodio o ossicloruro di fosforo
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane
Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi

Fosfato residuo	Non più dello 0,5 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate Non più dello 0,4 % (come P) per altri amidi
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1413 FOSFATO DI DIAMIDO FOSFATATO

Definizione	Il fosfato di diamido fosfatato è amido sottoposto a una combinazione di trattamenti come quelli descritti per il fosfato di monoamido e il fosfato di diamido
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane
Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Fosfato residuo	Non più dello 0,5 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate Non più dello 0,4 % (come P) per altri amidi
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1414 FOSFATO DI DIAMIDO ACETILATO

Definizione	Il fosfato di diamido acetilato è amido reticolato con trimetafosfato di sodio o ossicloruro di fosforo ed esterificato mediante anidride acetica o vinilacetato
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Gruppi acetilici	Non più del 2,5 %
Fosfato residuo	Non più dello 0,14 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate Non più dello 0,04 % (come P) per altri amidi
Vinilacetato	Non più di 0,1 mg/kg
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1420 AMIDO ACETILATO

Sinonimi	Acetato di amido
Definizione	L'amido acetilato è amido esterificato con anidride acetica o vinilacetato
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane
Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Gruppi acetilici	Non più del 2,5 %

Vinilacetato	Non più di 0,1 mg/kg
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1422 ADIPATO DI DIAMIDO ACETILATO

Sinonimi	
Definizione	L'adipato di diamido acetilato è amido reticolato con anidride adipica ed esterificato con anidride acetica
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane
Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Gruppi acetilici	Non più del 2,5 %
Gruppi di adipati	Non più dello 0,135 %
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1440 AMIDO IDROSSIPROPILATO

Sinonimi	Idrossipropil amido, amido ossipropilato
Definizione	L'amido idrossipropilato è amido eterificato con ossido di propilene
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Gruppi idrossipropilici	Non più del 7,0 %
Cloroidrine di propilene	Non più di 1 mg/kg
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1442 FOSFATO DI DIAMIDO IDROSSIPROPILATO

Definizione	Il fosfato di diamido idrossipropilato è amido reticolato con trimetafosfato di sodio o ossicloruro di fosforo ed eterificato mediante ossido di propilene
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane
Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Gruppi idrossipropilici	Non più del 7,0 %
Fosfato residuo	Non più dello 0,14 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate Non più di 0,04 (come P) per altri amidi
Cloroidrine di propilene	Non più di 1 mg/kg

Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1450 OTTENILSUCCINATO DI AMIDO E SODIO

Sinonimi	SSOS
Definizione	L'ottenilsuccinato di amido e sodio è amido esterificato con anidride ottenilsuccinica
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane
Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Gruppi ottenilsuccinilici	Non più del 3 %
Residuo di acido ottenilsuccinilico	Non più dello 0,3 %
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1451 AMIDO ACETILATO OSSIDATO

Definizione	L'amido acetilato ossidato è amido trattato con ipoclorito di sodio seguito da esterificazione mediante anidride acetica
Descrizione	Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

Identificazione	
A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio	
B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)	
Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)	
Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0 % l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi
Gruppi carbossilici	Non più dell'1,3 %
Gruppi acetilici	Non più del 2,5 %
Anidride solforosa	Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato
Arsenico	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Mercurio	Non più di 0,1 mg/kg

E 1505 CITRATO DI TRIETILE

Sinonimi	Etil citrato
Definizione	
Denominazione chimica	Trietil-2-idrossipropan-1,2,3-tricarbossilato
EINECS	201-070-7
Formula chimica	$C_{12}H_{20}O_7$
Peso molecolare	276,29
Tenore	Non meno del 99,0 %
Descrizione	Liquido oleoso inodore, praticamente incolore
Identificazione	
A. Densità relativa	d^{25}_{25}: 1.135-1.139
B. Indice di rifrazione	$[n]_D^{20}$: 1.439-1.441
Purezza	
Acqua	Non più dello 0,25 % (Karl Fischer)
Acidità	Non più dello 0,02 % (come acido citrico)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 1518 TRIACETATO DI GLICERILE

Sinonimi	Triacetina
Definizione	
Denominazione chimica	Triacetato di glicerile
EINECS	203-051-9
Formula chimica	$C_9H_{14}O_6$
Peso molecolare	218,21
Tenore	Non meno del 98,0 %
Descrizione	Liquido piuttosto oleoso, incolore, con un odore lievemente grasso
Identificazione	
A. Saggi positivi per acetato e glicerolo	
B. Indice di rifrazione	1,429-1,431 a 25 °C
C. Densità relativa (25 °C/25 °C)	1,154-1,158
D. Intervallo di ebollizione	258 °C-270 °C
Purezza	
Acqua	Non più dello 0,2 % (Karl Fischer)
Ceneri solfatate	Non più dello 0,02 % (come acido citrico)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 1520 1,2-PROPANDIOLO

Sinonimi	Propilenglicole
Definizione	
Denominazione chimica	1,2-diidrossipropano
EINECS	200-338-0
Formula chimica	$C_3H_8O_2$
Peso molecolare	76,10
Tenore	Non meno del 99,5 % su base anidra
Descrizione	Liquido viscoso igroscopico limpido, incolore

Identificazione	
A. Solubilità	Solubile in acqua, etanolo e acetone
B. Densità relativa	d^{20}_{20}: 1,035-1,040
C. Indice di rifrazione	$[n]_D^{20}$: 1,431-1,433
Purezza	
Intervallo di distillazione	99 % v/v distilla fra 185 °C e 189 °C
Ceneri solfatate	Non più dello 0,07 %
Acqua	Non più dell'1,0 % (metodo Karl Fischer)
Piombo	Non più di 5 mg/kg.

01A4470

DOMENICO CORTESANI, *direttore*

FRANCESCO NOCITA, *redattore*
ALFONSO ANDRIANI, *vice redattore*

(4651418/1) Roma, 2001 - Istituto Poligrafico e Zecca dello Stato - S.